



Europäisches Patentamt  
European Patent Office  
Office européen des brevets



Veröffentlichungsnummer: **0 636 404 A1**

## EUROPÄISCHE PATENTANMELDUNG

Anmeldenummer: **94111140.3**

Int. Cl.<sup>6</sup>: **B01D 71/42, B01D 67/00**

Anmeldetag: **18.07.94**

Priorität: **30.07.93 DE 4325650**  
**07.12.93 DE 4341601**

Veröffentlichungstag der Anmeldung:  
**01.02.95 Patentblatt 95/05**

Benannte Vertragsstaaten:  
**BE DE ES FR GB IE IT NL PT SE**

Anmelder: **BAYER AG**

**D-51368 Leverkusen (DE)**

Erfinder: **Hildenbrand, Dr. Karlheinz**  
**Gatzenstrasse 147**

**D-47802 Krefeld (DE)**

Erfinder: **Dhein, Dr. Rolf**

**Deswatinesstrasse 30**

**D-47800 Krefeld (DE)**

Erfinder: **Ebert, Dr. Wolfgang**

**Doerperhofstrasse 31**

**D-47800 Krefeld (DE)**

Erfinder: **Hugl, Dr. Herbert**

**Gemarkenweg 9**

**D-51467 Bergisch Gladbach (DE)**

Erfinder: **Engelhard, Dr. Helmut**

**Moltkestrasse 9**

**D-41539 Dormagen (DE)**

Erfinder: **Dipl.-Ing. Wilken, Hans-Joachim**

**Altenlingener Sand 16**

**D-49808 Lingen (DE)**

**Membranen aus Acrylnitril-Copolymeren, Verfahren zu ihrer Herstellung und ihre Verwendung.**

Die Anmeldung betrifft neue Membranen, die zu 60-100 % ihres Gesamtgewichts aus einem Acrylnitril-Copolymer A) und zu 40-0 % ihres Gesamtgewichts aus einem mit A) verträglichen Polymer B) bestehen. Das Copolymer A) besteht zu 70-95 % aus Acrylnitril, zu 0-1 % aus Methallylsulfonsäure oder deren Alkalisalzen und zu 5-30 % aus einem Comonomeren aus der Gruppe der nicht ionischen Vinyl- und (Meth)Acrylsäure-Derivat. A) hat ein mittleres Molgewicht, bestimmt als Zahlenmittel  $M_n$ , von 30-150 kg/mol, einen Gehalt an starken Säuren von 2-100 mVal/kg und einen Gehalt an Gesamtsäure von 10-160 mVal/kg.

B) stellt eines oder mehrere mit A) verträgliche wasserlösliche oder nicht wasserlösliche Polymere dar.

EP 0 636 404 A1

Die Erfindung bezieht sich auf permselektive, asymmetrische Membranen aus Acrylnitril-Copolymeren mit einem spezifischen Gehalt an Säuren, die zusätzlich eines oder mehrere wasserlösliche oder nicht wasserlösliche, mit dem Acrylnitril-Copolymer verträglichen weiteren Polymeren enthalten können. Die Erfindung bezieht sich weiter auf die Herstellung solcher Membranen mit Hilfe der Methode der Phasenin-

Membranverfahren haben für technische und medizinische Abtrennungen eine große Bedeutung erlangt. Membranen lassen sich sehr spezifisch an die zu lösende Aufgabe anpassen. Daher sind in der Vergangenheit eine große Anzahl von Membranen bekannt geworden. Die Notwendigkeit einer hohen spezifischen Anpassung gilt im besonderen Maße im medizinischen Bereich, wo vor allen Dingen ein hoher Komfort für den Patienten gefordert wird. Dies gilt insbesondere für Verfahren der Hämodialyse, Hämodiafiltration und Hämofiltration.

Hämodialyse, Hämodiafiltration und Hämofiltration sind bekannte Verfahren zur Entgiftung des Blutes (Blutwäsche), d.h. zur Entfernung von selbst in geringer Konzentration vorhandenen toxischen Metaboliten und überschüssigem Wasser. Bei diesen Verfahren wird das Blut aus einer Ader des Patienten durch eine künstliche Niere geleitet, in der das Blut an einer semipermeablen Membran entlang fließt. Auf der anderen Seite der Membran befindet sich eine entsprechend zusammengesetzte Spülflüssigkeit, in die die Giftstoffe durch die semipermeablen Membranen hineinwandern. Das gereinigte Blut wird dem Körper des Patienten wieder zugeführt.

Bei der Hämodialyse vollzieht sich der Transport über einen Lösungsvorgang in der Membran, dem sich ein Diffusionsschritt anschließt, während eine Hämofiltrationsmembran eine Porenmembran ist, deren Porendurchmesser die Molekulargewichtsausschlußgrenze bestimmt. Bei der Hämodiafiltration vollzieht sich der Transport, wie der Name dieses Vorgangs sagt, nach beiden genannten Prinzipien, also sowohl der Trennung über Lösungs-Diffusions-Mechanismen als auch über den Membranporendurchmesser.

Für diese Verfahren sind eine ganze Reihe von Polymeren vorgeschlagen worden, beispielsweise Celluloseacetat (NTIS Report PB 225 069), Polyacrylnitril (DE-OS 21 45 183), Polysulfon (DE-OS 22 28 537), aromatisches Polyamid oder Polyimid (DE-OS 23 42 072), Diisocyanat-Additionspolymere (DE-OS 33 41 847) und Polyamid-Mischungen (EP 305 787). Die in den genannten Veröffentlichungen beschriebenen Membranen haben alle infolge ihres chemischen Aufbaues und ihrer architektonischen Struktur spezifische Nachteile, wie mangelnde Festigkeit, mangelnde Hämocompatibilität, zu hohe bzw. zu niedrige Wasseraufnahme, mangelnde thermische Beständigkeit (wichtig bei der Sterilisation mit Heißdampf), wasserlösliche bzw. blutlösliche, schädliche Additive, mangelnde Fehlstellenfreiheit, wie Stippen, Gelkörper und ähnliches, die nach der Fällung Löcher in der Membran hervorrufen, mangelnde chemische Beständigkeit bzw. die unerwünschte Notwendigkeit, daß zur Erreichung von akzeptablen dialytischen Permeabilitäten mit hydrophilen Polymeren verschnitten/legiert werden muß.

Hieraus resultiert die grundlegende Forderung, insbesondere für die Blutwäsche stets neue Membranen zu entwickeln, die dem Patienten einen weiter verbesserten Komfort und einen vergrößerten Einsatzbereich bei geringstem Risiko und geringster Belastung während der Behandlung bieten.

Neben dem oben bereits erwähnten Polyacrylnitril sind auch bereits Acrylnitril-Copolymere, wie Acrylnitril-Vinylacetat-Copolymer, zur Membranherstellung eingesetzt worden (US 4.084.036). Membranen aus diesem Material werden hergestellt unter Verwendung von Dimethylacetamid als Lösungsmittel und wäßrigem Dimethylacetamid als Fällungsmittel; zusätzlich wird bei der Herstellung von Hohlfasermembranen ein Injektionsmittel aus wäßrigem Ethylenglykol eingesetzt.

Die Erfindung betrifft Membranen, bestehend zu 60-100 % ihres Gesamtgewichts aus einem Acrylnitril-Copolymer A) und zu 40-0 % ihres Gesamtgewichts aus einem mit A) verträglichen Polymer B),

wobei A) die Zusammensetzung in Gewichtsprozent, bezogen auf das Gesamtgewicht von A), wie folgt hat:

A1) 70 - 95 % Acrylnitril,

A2) 0 - 1 % Methallylsulfonsäure oder deren Alkalimetallsalz und

A3) 5 - 30 % eines Comonomeren aus der Gruppe der nicht ionischen Vinyl- und (Meth)Acrylsäure-Derivate,

wobei A) weiterhin ein mittleres Molgewicht, bestimmt als Zahlenmittel  $M_n$ , von 30-150 kg/Mol, bevorzugt 40-100 kg/Mol, besonders bevorzugt 45-90 kg/Mol, einen Gehalt an starken Säuren von 2-100 mVal/kg, bevorzugt 10-90 mVal/kg und einen Gehalt an Gesamtsäure von 10-160 mVal/kg, bevorzugt von 50-150 mVal/kg, hat

und B) eines oder mehrere wasserlösliche Polymere aus der Gruppe von Polyvinylpyrrolidon (PVP) sowie Copolymerisate aus Vinylpyrrolidon mit (Meth)acrylaten oder mit Vinylethern, Verseifungsprodukten von Poly-(meth)acrylaten, Polyvinylalkohol, Poly-2-oxazolin, Copolymere von Maleinsäureanhydrid mit Vinylether, Styrol oder Isobutylen sowie deren Umsetzungsprodukte und Polystyrol-sulfonsäure oder deren Alkalisalze oder nichtwasserlösliche Polymere aus der Gruppe von Poly-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-(hydroxy)-alkyl-(meth)-

acrylaten, Ethylen-Vinylacetat-Copolymeren und von A) verschiedene Acrylnitril-(Co)-Polymeren darstellt.

In bevorzugter Weise bestehen die erfindungsgemäßen Membranen zu 70-100 % aus A). In weiterhin bevorzugter Weise hat der Bestandteil A) der erfindungsgemäßen Membranen die Zusammensetzung in Gewichtsprozent, bezogen auf das Gesamtgewicht von A), wie folgt:

- 5 A1) 80 - 95 %,
  - A2) 0 - 1 % und
  - A3) 5 - 20 %, besonders bevorzugt
- A1) 88 - 94 %,
  - A2) 0 - 0,8 % und
  - 10 A3) 6 - 12 %.

Als nicht ionische Comonomere für das Acrylnitril-Copolymer A) kommen solche aus der Gruppe der Vinyl- und (Meth)Acrylsäure-Derivate in Betracht, wie Vinylacetat, Vinylpropionat, Vinylalkohol, Vinyl-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkylether, (Meth)Acrylsäureamid und (Meth)Acrylsäure-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl-ester. In besonders bevorzugter Weise wird als Kombination A1)/A3) eine der folgenden Monomeren-Kombinationen eingesetzt: ACN/Vinylacetat, 15 ACN/Vinylpropionat, ACN/Vinylacetat/Vinylalkohol oder ACN/Vinylpropionat/Vinylalkohol. In besonders bevorzugter Weise wird die monomeren Kombination ACN/Vinylacetat oder ACN/Vinylpropionat, ganz besonders bevorzugt ACN/Vinylacetat eingesetzt. Für den Fall, daß als Comonomer Vinylalkohol vorliegt, wird ein solches Copolymer durch teilweise oder vollständige Verseifung von Vinylacetat oder Vinylpropionat-Comonomer nach erfolgter Polymerisation in üblicher Weise hergestellt.

20 Das Acrylnitril-Copolymer A) hat ein mittleres Molgewicht, bestimmt als Zahlenmittel  $M_n$ , von 30-150 kg/Mol, bevorzugt 40-100 kg/Mol, besonders bevorzugt von 45-90 kg/Mol. Es hat ferner einen Gehalt an starken Säuren von 2-100 mVal/kg, bevorzugt 10-90 mVal/kg, und einen Gehalt an Gesamtsäure von 10-160 mVal/kg, bevorzugt von 50-150 mVal/kg.

Die Herstellung von Acrylnitril-Copolymeren A) erfolgt nach den dem Fachmann geläufigen Methoden 25 der Emulsions-, Fällungs- und Lösungspolymerisation, wobei vorzugsweise die Fällungspolymerisation in Wasser oder die Lösungspolymerisation in den bekannten Lösungsmitteln für Polyacrylnitril angewandt werden. Als Initiatoren setzt man dabei Peroxide, Azoverbindungen, gegebenenfalls in Kombination mit molgewichtsregelnden Substanzen ein, wenn man in Fällungsmitteln oder in Lösung arbeitet, besonders häufig aber Redox-Systeme, wenn in Wasser polymerisiert wird. Solche Systeme, z.B. auf Basis von 30 Persulfat/Sulfit bzw. Persulfat/Bisulfit, Chlorat/Sulfit oder Wasserstoffperoxid/Mercaptan, Wasserstoffperoxid/Sulfinsäure werden bei pH-Bereichen des wäßrigen Mediums von 1,5-5,5, vorzugsweise 2-3,5, verwendet und durch geringste Mengen von Schwermetallen, wie  $Fe^{2/3+}$ ,  $Cu^{1/2+}$  in ihrer Effektivität verbessert.

Charakteristisch für einige der aufgeführten Redox-Initiatoren, wie beispielsweise Persulfat/Sulfit-Bisulfit ist der Einbau von sauren Funktionen (wahrscheinlich in Form von  $-CH_2-CH_2-SO_3^-$  oder deren Alkalisalzen) 35 am Anfang und/oder Ende der Polymerketten, so daß solche ionischen Funktionen den Polymeren inherent sind. Je nach Reaktionsbedingungen während der Polymerisation kann in Abhängigkeit von Temperatur, Reaktorverweilzeit und pH-Wert des wäßrigen Milieus eine geringe Hydrolyse der Nitrilfunktionen des Monomer oder Polymer erfolgen und Carbonsäureamid- oder Carbonsäure-Funktionen ergeben, so daß auch dadurch im Polymer inherente ionische Funktionen entstehen. Die zuerst genannten Säurefunktionen, 40 die durch Start- oder Abbruch-Reaktionen mit dem Initiator gebildet werden, stehen in Zusammenhang mit dem Molgewicht des Polymeren: Ein hohes Molgewicht weist eine geringere Zahl solcher Endgruppen auf als ein niedrigeres Molgewicht des Polymers bei gleichen Comonomer-Zusammensetzungen. Setzt man Redox-Systeme, die stark saure Radikationen bilden, die sich im Polymer wiederfinden, ein, wie beispielsweise Persulfat/Sulfit, so kann man durch Lösen des Polymer, Versetzen einer solchen Lösung mit 45 Ionenaustauschern und anschließende Titration dieser Lösung den Gehalt an starken Säuren ermitteln und diesen Gehalt auch weiter differenzieren gegenüber dem Gehalt an Gesamtsäure, der den Gehalt an schwachen Säuren (Carboxylgruppen) umfaßt. Ein geringer Gehalt an Comonomer A2) findet sich bei der Bestimmung der starken Säure als Summe dieser kettenständigen und endständigen Sulfonsäuregruppen bzw. deren Salze. Der Gehalt an starken und schwachen Säuren bewegt sich im oben angegebenen Bereich.

50 Die Steuerung der obengenannten Molgewichtsbereiche erfolgt über die Initiatormenge im Verhältnis zu den Comonomeren, über die Relation des Oxidationsmittels/Reduktionsmittels, über die Temperatur und über Schwermetallspuren. Diese Zusammenhänge sind dem Fachmann bekannt; die (Co)Polymerisation des Acrylnitrils ist beispielsweise in Houben-Weyl, Band E20, Teil 2, Seiten 1192ff., Georg Thieme Verlag Stuttgart/New York, beschrieben.

55 Die erfindungsgemäßen Membranen können neben dem Gehalt an Acrylnitril-Copolymer A) einen Gehalt an einem oder mehreren wasserlöslichen oder nicht wasserlöslichen, mit A) verträglichen Polymer B) enthalten. Für den Fall eines solchen Gehalts beträgt der Anteil von B) 0-40 %, bevorzugt 0,1-40 Gew.-%, besonders bevorzugt 0,1-30 Gew.-% B), bezogen auf das Gesamtgewicht der Membranen.

Wasserlösliche Polymere B) sind solche aus der Gruppe von Polyvinylpyrrolidon (PVP) sowie Copolymerisate aus Vinylpyrrolidon mit (Meth)acrylaten oder mit Vinylethern, Verseifungsprodukten von Poly(meth)acrylaten, Polyvinylalkohol, Poly-2-oxazolin, Vinylether- bzw. Styrol-Maleinsäureanhydrid-Copolymere sowie deren Umsetzungsprodukte und Polystyrolsulfonsäure oder deren Alkalisalze. Solche Polymere sind bekannt und werden erfindungsgemäß im Molekulargewichtsbereich, bestimmt als Zahlenmittel  $M_n$ , von 5 000-400 000, bevorzugt 20 000-200 000, eingesetzt. Als nicht wasserlösliche Polymere B) können solche aus der Gruppe von Poly-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-(hydroxy)alkyl-(Meth)acrylaten, Ethylen-Vinylacetat-Copolymeren oder anderen Acrylnitril-(Co)Polymeren, die von A) verschieden sind, eingesetzt werden. Auch solche Polymere sind bekannt und stellen handelsübliche Produkte dar; sie werden erfindungsgemäß im Molgewichtsbereich, bestimmt als Zahlenmittel  $M_n$ , von 5 000-200 000, bevorzugt von 20 000-100 000, eingesetzt. Mit Hilfe zusätzlich eingesetzter Polymerer B) kann eine genaue Einstellung des Umfangs der Hydrophilie bzw. der Hydrophobie einer erfindungsgemäßen Membran vorgenommen werden.

Nicht erfindungsgemäße, jedoch mögliche Zusätze in den erfindungsgemäßen Membranen sind fein verteilte anorganische Füllstoffe oder auch Farbstoffe zur Kennzeichnung. Solche Zusätze sind grundsätzlich aus DE-OS 21 40 310 und DE-OS 31 41 672 bekannt. Füllstoffe und Pigmente kommen im wesentlichen bei Membranen für technische Einsatzzwecke und weniger bei Membranen für medizinische Einsatzzwecke in Frage.

Die erfindungsgemäßen Membranen können in verschiedener äußerer Form ausgebildet werden, beispielsweise als Flachmembran, Hohlfasermembran oder Rohrmembran. Solche Membranen werden in bekannter Weise zu handhabbaren Modulen verarbeitet. In bevorzugter Weise, insbesondere für medizinische Anwendungen, werden die erfindungsgemäßen Membranen in Form von Hohlfasern hergestellt.

Die Erfindung betrifft weiterhin ein Verfahren zur Herstellung von Membranen der oben beschriebenen Art, das dadurch gekennzeichnet ist, daß ein Acrylnitril-Copolymer A) der oben beschriebenen Art und gegebenenfalls ein mit A) verträgliches Polymer B) der oben beschriebenen Art in einem organischen Lösungsmittel oder einem Gemisch mehrerer Lösungsmittel gelöst werden und diese Lösung im Zustand der Lösung oder im Gelzustand, der durch Aufkonzentrieren oder Abkühlen dieser Lösung erhalten wird, mit einem Fällungsmittel behandelt wird, wobei das(die) organische(n) Lösungsmittel die Polymeren lösen kann und mit dem Fällungsmittel beliebig mischbar ist und das Fällungsmittel die Polymeren nicht löst.

Die erfindungsgemäß auszubildenden Membranformen einer Flachmembran, Hohlfasermembran oder Rohrmembran, bevorzugt Hohlfaser- und Flachmembran, werden durch Verarbeitung der Lösung von A) und gegebenenfalls B) mit Hilfe eines Rakels oder eines Extruders erreicht.

Flachmembranen oder Rohrmembranen können hierzu in bekannter Weise auch auf Trägern aufgebracht werden, wie Polymervliesen oder Polymergeweben, beispielsweise solchen aus Polyester, Polyamid, Polyethylen, Polypropylen, Polyacrylnitril oder Polyphenylensulfid. In diesen Fällen erhält man auf den Vliesen bzw. Geweben haftende (trägergestützte) Membranen. Die Träger sind hierbei maschenförmig oder mindestens hochporös ausgebildet, so daß sie lediglich Stützfunktionen ausüben, aber den Durchfluß durch die Membran nicht oder nicht wesentlich behindern.

Trägerfreie Membranen erhält man durch Beschichten von inerten, nicht porösen Unterlagen, beispielsweise Polyesterfolien oder silikonisierten Papieren, wobei sich die Membran während der Koagulation (Fällung) vom Trägersubstrat ablöst. Auch durch "Vorhanggießen" mit Hilfe von Schlitzgießern direkt ins Koagulations-(Fällungs)bad können trägerfreie Membranen erhalten werden.

Zur Herstellung von Hohlfasermembranen wird die Polymerlösung in ebenfalls bekannter Weise durch eine Ringdüse extrudiert und von der inneren, der äußeren oder von beiden Seiten der Hohlfaser mit Fällungsmittel behandelt; durch das Innere der Hohlfaser kann auch ein Inertgas oder eine Inertflüssigkeit, die das Polymer nicht löst, geleitet werden.

Geeignete Lösungsmittel für die Herstellung der Lösung aus dem Acrylnitril-Copolymer A) und dem mit A) verträglichen Polymer B) sind polare, aprotische Lösungsmittel, beispielsweise N-Methyl-pyrrolidon (NMP), Dimethylformamid (DMF), Dimethylacetamid (DMAc),  $\gamma$ -Butyrolacton, Propylencarbonat, Ethylencarbonat N-Methyl-caprolactam (NMC), Dimethylsulfoxid (DMSO) und N-(Hydroxy-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl)-pyrrolidone sowie weitere Lösungsmittel der genannten polaren, aprotischen Art. Sie können sowohl allein als auch als Gemisch mehrerer von ihnen eingesetzt werden. Diesen Lösungsmitteln ist der hohe Siedepunkt und ein Lösungsmittelparameter im Bereich von etwa 8,5-14,5 (cal/cm<sup>3</sup>)<sup>1/2</sup> gemein. NMP, NMP-Gemischen, DMAc/DMF-Gemischen oder DMSO/DMF-Gemischen ist ferner gemein, daß sie in Kombination mit dem weiter unten als Fällungsmittel genannten Wasser aus den Polymergemischen von A) und B) porenfreie Membranen der oben beschriebenen Art herzustellen gestatten; hierzu wird bevorzugterweise NMP als Lösungsmittel eingesetzt. Fällungsmittel für das erfindungsgemäße Verfahren sind solche, die mit dem Lösungsmittel beliebig mischbar sind, die aber das Acrylnitril-Copolymer A) und gegebenenfalls das Polymer B) für den Fall, daß es sich hierbei um ein nicht wasserlösliches Polymer handelt, nicht lösen und

für den Fall, daß es sich bei B) um ein wasserlösliches Polymer handelt, aus der Kombination von A) und B) nur zu einem Teil herauslösen. Solche Lösungsmittel sind Wasser und niedere Alkohole, wie Methanol, Ethanol, Propanol, Isopropanol, Butanol oder Isobutanol, bevorzugt Wasser oder Wasser/Alkanol-Mischungen. Dem Wasser, dem Alkanol oder einer Wasser/Alkanol-Mischung kann auch ein Anteil von bis zu 20 %, bevorzugt bis zu 10 %, an einem oder mehreren der obengenannten aprotischen Lösungsmittel zugesetzt werden.

Zur Herstellung der Polymerlösung von A) und gegebenenfalls B) im aprotischen Lösungsmittel können weiterhin 1-10 Gew.-%, bezogen auf das Gesamtgewicht des Polymers (der Polymere) in der Polymerlösung, an Lithiumchlorid oder Calciumchlorid zugesetzt werden.

Beide Varianten des erfindungsgemäßen Herstellungsverfahrens für Membranen, nämlich die durch Fällung aus der Lösung und die durch Fällung aus dem Gelzustand werden gemeinsam als Phaseninversionsmethode bezeichnet. Zeiten und Temperaturen für die Gelierung und den Kontakt mit dem Fällungsmittel sind die unten angegebenen.

Die Comonomeren sind im Polymer statistisch verteilt. Lediglich aus der Katalyse stammende  $-CH_2-CH_2SO_3H$ -Gruppen, die auch als Alkalimetallsalz oder als Eisensalz (sofern Fe-Ionen im Initiatorsystem verwendet werden) vorliegen können, treten nur an den Enden der Polymerketten auf.

Die Erfindung betrifft in bevorzugter Weise ein Verfahren zur Herstellung von Membranen der oben beschriebenen Art, das dadurch gekennzeichnet ist, daß ein ACN-Copolymer A) der oben beschriebenen Art und gegebenenfalls ein mit A) verträgliches Polymer B) der oben beschriebenen Art in einem Lösungsmittel, bestehend aus NMP, einem Gemisch von mindestens 50 Gew.-% NMP und einem oder mehreren Lösungsmitteln aus der Gruppe von  $\gamma$ -Butyrolacton, Propylenglykolkarbonat, Ethylenglykolkarbonat, N-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl-morpholin, NMC, DMF, DMAc und DMSO, einem Gemisch aus 50-95 Gew.-% DMAc und 50-5 Gew.-% DMF oder einem Gemisch aus 50-95 Gew.-% DMSO und 50-5 Gew.-% DMF, gelöst wird, wobei übliche Additive zugesetzt werden können, die Lösung mit Hilfe eines Rakels oder eines Extruders zu einer Flachmembran, Hohlfasermembran oder Rohrmembran verarbeitet wird, und in einer Zeit von 0-15 min nach dieser Verarbeitung bei 10-80 °C, bevorzugt 15-60 °C, besonders bevorzugt 15-35 °C, mit Wasser als Fällungsmittel zur Entfernung des Lösungsmittels in Kontakt gebracht wird.

Der Polymergehalt in der Gießlösung beträgt 10-30 Gew.-%, bezogen auf das Gesamtgewicht dieser Lösung, wobei eine Viskosität im Bereich von 2-100 Pas eingehalten werden kann. Für die Extrusion, beispielsweise aus Ringdüsen zur Herstellung von Hohlfasermembranen kann die gleiche Konzentration eingehalten werden; für die Extrusion aus Breitschlitzdüsen kann der Konzentrationsbereich auch höher liegen, beispielsweise 15-45 Gew.-%, bezogen auf das Gesamtgewicht der Extrusionslösung.

In der bevorzugten Verfahrensvariante ist die durchzuführende Fällung (Koagulation) des Polymers aus der Gieß- bzw. Extrusionslösung mit Wasser als Fällungsmittel von besonderem Vorteil. Diese Fällung mit Wasser kann im Anschluß an die Verarbeitung der Polymerlösung durch Gießen oder Extrusion nach einer Zeit von 0-15 min durchgeführt werden. Die Untergrenze 0 bedeutet hierbei eine unmittelbare Behandlung der Polymerlösung mit Wasser. Von 0 abweichende Werte bedeuten das Einhalten einer entsprechenden Zeit zwischen Gießen bzw. Extrusion und der Fällung, während der ein Teil des Lösungsmittels verdampft werden kann. (Fällung aus der Gelphase heraus). Während der angegebenen Zeit kann auch eine Abkühlung der gegossenen oder extrudierten Polymerlösung um 10-50 °C erfolgen, wobei die Lösung in die Gelphase übergehen kann.

Beim Einsatz anderer als der bevorzugt genannten Lösungsmittel sind gemäß Stand der Technik stets kompliziert zusammengesetzte Gemische als Fällungsmittel benutzt worden, ganz offenbar, weil nur hierdurch brauchbare Membranen erzielt werden konnten. Im Falle der Verwendung der bevorzugten Lösungsmittel, nämlich der Verwendung von NMP, NMP-Gemischen, DMAc/DMF-Gemischen oder DMSO/DMF-Gemischen der genannten Art, oder als hauptsächliche Lösungsmittelkomponente kann in vorteilhafter Weise Wasser allein als Fällungsmittel eingesetzt werden. Bei kontinuierlichem Zulauf von Frischwasser zum Fällungsbad kann somit in einfacher Weise die Zusammensetzung dieses Fällungsbades konstant gehalten werden, was bei kompliziert zusammengesetzten Fällungsbädern gemäß Stand der Technik wesentlich aufwendiger ist. Der Gehalt an organischem aprotischen Lösungsmittel im Fällungsbad kann auf diese Weise unter 5 Gew.-%, bevorzugt unter 2 Gew.-%, des aprotischen Lösungsmittel im gesamten Fällungsbad gehalten werden.

Bei den bevorzugt eingesetzten NMP-Lösungsmittelgemischen beträgt der Gehalt an NMP mindestens 50 Gew.-% des gesamten Lösungsmittels. Neben dem NMP können noch andere polare, aprotische Lösungsmittel aus der Gruppe von  $\gamma$ -Butyrolacton, Propylencarbonat, Ethylencarbonat, NMC, N-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl-morpholin, DMF, DMSO, DMAc, N-(C<sub>2</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl)pyrrolidone bzw. N-(Hydroxy-C<sub>2</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl)pyrrolidone oder mehrere aus dieser Gruppe eingesetzt werden.

DMAc/DMF- bzw. DMSO/DMF-Gemische werden mit Anteilen von 50-95 Gew.-%, bevorzugt 70-90 Gew.-% DMAc bzw. DMSO und 50-5 Gew.-%, bevorzugt 30-10 Gew.-% DMF, eingesetzt.

Die Erfindung betrifft ferner die Verwendung der oben beschriebenen Membranen für technische und medizinische Einsätze, bevorzugt zur Hämodialyse, Hämodiafiltration, Reversosmose und Nanofiltration, besonders bevorzugt zur Hämodialyse.

Die erfindungsgemäßen Membranen weisen eine Ultrafiltrationsrate  $UF[ml/h \cdot m^2 \cdot mm\ Hg]$  im Bereich von 2-30 und eine Chloridpermeabilität  $[cm/s \cdot 10^{-4}]$  im Bereich von 5-14 auf. Die vorliegende Erfindung ermöglicht insbesondere die gezielte Modifizierung der Membranoberfläche im Hinblick auf geringe Proteinadsorption, die bekanntermaßen entscheidend für die Blutverträglichkeit (Hemo- bzw. Biocompatibilität) ist.

Wie in Dialyse-Journal 36/1991 ausführlich beschrieben, sind die folgenden physikochemischen Parameter entscheidend für die Proteinadsorption:

- Chemische Struktur der Materialoberfläche
- Oberflächenspannung bzw. Oberflächenenergie
- Hydrophilie/Hydrophobie
- Mechanische Oberflächenstruktur
- Elektrostatische Ladung (Zeta-Potential).

Darüber hinaus sind Membranoberflächen mit spezifischen Adsorptionseigenschaften (Bindung von Endotoxinen) von Interesse.

Wie die folgenden Beispiele zeigen, ist eine gezielte Einstellung dieser physikochemischen Parameter möglich durch Abmischen von Polyacrylnitrilen mit unterschiedlichen Sulfonatgehalten oder durch Blending von Polyacrylnitrilen mit hydrophilen, in der Regel wasserlöslichen Polymeren, wobei insbesondere auf die hydrophile Blending-Komponente Maleinsäureanhydrid-Vinylether-Copolymer (Gantrez AN, Fa. ISP) verwiesen werden soll. Durch Umsetzen der Polymeranhydridgruppen mit nieder- oder hochmolekularen OH- oder NH-Verbindungen lassen sich leicht die oben erwähnten physikochemischen Parameter im Hinblick auf gute Blutverträglichkeit gezielt einstellen.

### Beispiele

Die Ultrafiltrationsrate der Membranen wird bestimmt durch Messung des Flüssigkeitsvolumens, das bei gegebener Druckdifferenz bei einer Temperatur von 37 °C durch eine bei gegebener Apparatur festgelegte Membranfläche durch die Membran tritt und das zur allgemeinen Vergleichbarkeit auf Flächeneinheit, Zeiteinheit und Druckeinheit normiert wird. Als Flüssigkeit zur Bestimmung der Ultrafiltrationsrate wird Wasser verwendet. Die Methode ist u.a. beschrieben in "Evaluation of Hemodialyzers and Dialysis Membranes" des U.S. Department of Health, Education and Welfare, DHEW Publication No (NIH) 77-1294, S. 24-26.

Als Testsubstanz für die Urämiegifte dient Natriumchlorid. Gemessen wird die diffuse, drucklose Konzentrationsänderung zweier unterschiedlich konzentrierter Ausgangslösungen zu beiden Seiten der Membran mit der Zeit mittels einer Kaufmann-Leonhard-Zelle. Die  $Cl^-$ -Konzentration in beiden Zellen kann leicht über Leitfähigkeitsmessungen ermittelt werden.

### Beispiel 1

35,0 g des Copolymers Acrylnitril/Vinylacetat (92,5:7,5 als Gewichtsverhältnis) wurden mit Hilfe eines KPG-Rührers in 165,0 g N-Methyl-pyrrolidon (NMP) gelöst.

Lösebedingungen: 40 °C, 4 Stunden

Viskosität: 40 Pa·s [20 °C], Rotationsviskosimeter

Nach dem Entgasen wurde die Gießlösung mit Hilfe eines Rakels auf eine Glasplatte zu einem Film mit 50 µm Naßauftrag beschichtet. Die beschichtete Glasplatte wurde anschließend senkrecht in ein Wasserbad (20 °C) hineingestellt.

Nach 20 Minuten Verweilzeit im Wasserbad wurde die von der Glasplatte abgelöste Membran hinsichtlich Ultrafiltration und dialytischer Permeabilität untersucht.

UF-Wert $[ml/h \cdot m^2 \cdot mm\ Hg]$	10,9
$Cl^-$ -Permeabilität $[cm/s \cdot 10^{-4}]$	7,3

Membranstruktur (REM-Aufnahme): Porenfreie, aktive Trennschicht mit einer hochporösen Stützstruktur.

Diesen Daten entsprechend ist die vorliegende Membran für die Dialyse geeignet.

### Beispiel 2

- 5 Abmischen von Polyacrylnitril mit unterschiedlichen Säuregehalten  
 3,9 g des Copolymers Acrylnitril/Methacrylat/Methallylsulfonat (93,8:5,6:0,6 als Gewichtsverhältnis) mit dem  
 Gesamtsäuregehalt von 106 mVal/kg und  
 34,6 g des Copolymers Acrylnitril/Vinylacetat (92,5:7,5 als Gewichtsverhältnis) mit dem Gesamtsäuregehalt  
 von 78 mVal/kg  
 10 wurden in 181,5 g NMP gelöst und wie in Beispiel 1 zu Dialysemembranen weiterverarbeitet.  
 Hinsichtlich Ultrafiltration und dialytischer Permeabilität wurden die folgenden Werte erhalten:

UF-Wert [ml/h • m <sup>2</sup> • mm Hg]:	30,5
Cl <sup>-</sup> -Permeabilität [cm/s • 10 <sup>-4</sup> ]:	10,7

### Beispiel 3

- 20 Polyacrylnitril-Blend-Membran mit integriertem Tensid

Zusätzlich zu den in Beispiel 2 beschriebenen Komponenten wurden noch die folgenden Substanzen  
 zur Herstellung der Polymergießlösung zugegeben:

- 3,9 g Maleinsäureanhydrid/Vinylmethylether-Copolymer (Gantrez AH 179, Fa. ISP) und  
 25 0,4 g PEG (20) Sorbitan-monolaurat (Tween 20®, Fa. Atlas Chemical Co.)  
 Es wurden folgende Membraneigenschaften ermittelt:

UF-Wert [ml/h • m <sup>2</sup> • mm Hg]:	16,1
Cl <sup>-</sup> -Permeabilität [cm/s • 10 <sup>-4</sup> ]:	11,0

### Patentansprüche

- 35 1. Membranen, bestehend zu 60-100 % ihres Gesamtgewichts aus einem Acrylnitril-Copolymer A) und zu  
 40-0 % ihres Gesamtgewichts aus einem mit A) verträglichen Polymer B)  
 wobei A) die Zusammensetzung in Gew.-%, bezogen auf das Gesamtgewicht von A), wie folgt hat:  
 A1) 70 - 95 % Acrylnitril,  
 A2) 0 - 1 % Methallylsulfonsäure oder deren Alkalimetallsalz und  
 40 A3) 5 - 30 % eines Comonomeren aus der Gruppe der nicht ionischen Vinyl- und (Meth)Acrylsäure-  
 Derivate,  
 wobei A) weiterhin ein mittleres Molgewicht, bestimmt als Zahlenmittel  $M_n$ , von 30-150 kg/Mol,  
 bevorzugt 40-100 kg/Mol, besonders bevorzugt 45-90 kg/Mol, einen Gehalt an starken Säuren von 2-  
 100 mVal/kg, bevorzugt 10-90 mVal/kg und einen Gehalt an Gesamtsäure von 10-160 mVal/kg,  
 45 bevorzugt von 50-150 mVal/kg hat  
 und B) eines oder mehrere wasserlösliche Polymere aus der Gruppe von Poly-vinylpyrrolidon (PVP)  
 sowie Copolymerisate aus Vinylpyrrolidon mit (Meth)-acrylaten oder mit Vinylethern, Verseifungspro-  
 dukten von Poly(meth)acrylaten, Polyvinylalkohol, Poly-2-oxazolin, Copolymere von Maleinsäureanh-  
 ydrid mit Vinylether, Styrol oder Isobutylene sowie deren Umsetzungsprodukte und Polystyrol-sulfonsäu-  
 50 re oder deren Alkalisalze oder nichtwasserlösliche Polymere aus der Gruppe von Poly-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-(hydroxy)-  
 alkyl-(meth)acrylaten, Ethylen-Vinylacetat-Copolymeren und von A) verschiedene Acrylnitril-(Co)-Poly-  
 meren darstellt.
2. Membranen nach Anspruch 1, bestehend zu 70-100 % aus A).
- 55 3. Membranen, in denen A) die Zusammensetzung in Gew.-%, bezogen auf das Gesamtgewicht von A),  
 wie folgt hat:  
 A1) 80 - 95 %,
   
 A2) 0 - 1 % Methallylsulfonsäure oder deren Alkalimetallsalz und
   
 A3) 5 - 30 % eines Comonomeren aus der Gruppe der nicht ionischen Vinyl- und (Meth)Acrylsäure-
   
 Derivate,

- A2) 0 - 1 % und
- A3) 5 - 20 %, bevorzugt
- A1) 88 - 94 %,
- A2) 0 - 0,8 % und
- A3) 6 - 12 %.

4. Membranen nach Anspruch 1, deren Bestandteil A3) aus einem oder mehreren nicht ionischen Monomeren aus der Gruppe von Vinylacetat, Vinylpropionat, Vinylalkohol, Vinyl-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkylether, (Meth)Acrylsäureamid und (Meth)Acrylsäure-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl-ester besteht und bevorzugt ein Monomer oder eine Monomerkombination aus der Gruppe Vinylacetat, Vinylpropionat, Vinylacetat/Vinylalkohol, Vinylpropionat/Vinylalkohol, besonders bevorzugt Vinylacetat oder Vinylpropionat, ganz besonders bevorzugt Vinylacetat darstellt.
5. Membranen nach Anspruch 1, in denen das Polymer B) im Falle der wasserlöslichen Polymere ein mittleres Molgewicht, bestimmt als Zahlenmittel  $M_n$ , von 5 000-400 000, bevorzugt 20 000-200 000, und im Falle der nicht wasserlöslichen Polymere von 5 000-200 000, bevorzugt 10 000-100 000 haben.
6. Membranen nach Anspruch 1, ausgebildet als Flachmembran, Hohlfasermembran oder Rohrmembran, bevorzugt als Hohlfasermembran, gegebenenfalls unter Mitverwenden eines porösen Trägers.
7. Verfahren zur Herstellung von Membranen nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß ein Acrylnitril-Copolymer A) nach Anspruch 1 und gegebenenfalls ein mit A) verträgliches Polymer B) nach Anspruch 1 in einem organischen Lösungsmittel oder einem Gemisch mehrerer Lösungsmittel gelöst werden und diese Lösung im Zustand der Lösung oder im Gelzustand, der durch Aufkonzentrieren oder Abkühlen gehalten wird, mit einem Fällungsmittel behandelt wird, wobei das organische Lösungsmittel die Polymeren lösen kann und mit dem Fällungsmittel beliebig mischbar ist und das Fällungsmittel die Polymeren nicht löst.
8. Verfahren nach Anspruch 7, dadurch gekennzeichnet, daß ein ACN-Copolymer A) gemäß Anspruch 1 und gegebenenfalls ein Polymer B) nach Anspruch 1 in einem Lösungsmittel, bestehend aus NMP, einem Gemisch von mindestens 50 Gew.-% NMP und einem oder mehreren Lösungsmitteln aus der Gruppe von  $\gamma$ -Butyrolacton, Propylenglykylcarbonat, N-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl-morpholin, N-Methyl-caprolactam (NMC), Dimethylformamid (DMF), Dimethylacetamid (DMAc) und Dimethylsulfoxid (DMSO), einem Gemisch aus 50-95 Gew.-% DMAc und 50-5 Gew.-% DMF oder einem Gemisch aus 50-95 Gew.-% DMSO und 50-5 Gew.-% DMF, gelöst wird, wobei übliche Additive zugesetzt werden können, die Lösung mit Hilfe eines Rakels oder eines Extruders zu einer Flachmembran, Hohlfasermembran oder Rohrmembran verarbeitet wird, und in einer Zeit von 0-15 min nach dieser Verarbeitung bei 10-80 °C, bevorzugt 15-60 °C, besonders bevorzugt 15-35 °C, mit Wasser als Fällungsmittel zur Entfernung des Lösungsmittels in Kontakt gebracht wird.
9. Verfahren nach Anspruch 8, dadurch gekennzeichnet, daß NMP als Lösungsmittel eingesetzt wird.
10. Verwendung der Membranen nach Anspruch 1 für technische und medizinische Einsatzzwecke, bevorzugt zur Hämodialyse, Hämodiafiltration, Reversosmose und Nanofiltration, besonders bevorzugt zur Hämodialyse.



Europäisches  
Patentamt

## EUROPÄISCHER RECHERCHENBERICHT

Nummer der Anmeldung  
EP 94 11 1140

EINSCHLÄGIGE DOKUMENTE			
Kategorie	Kennzeichnung des Dokuments mit Angabe, soweit erforderlich, der maßgeblichen Teile	Betrifft Anspruch	KLASSIFIKATION DER ANMELDUNG (Int.Cl.6)
A	DE-A-40 21 052 (AKADEMIE DER WISSENSCHAFTEN DER DDR) * Spalte 4, Zeile 11-26 - Zeile 50 * ---	1-10	B01D71/42 B01D67/00
A	DD-A-262 169 (AKADEMIE DER WISSENSCHAFTEN DER DDR) * Ansprüche 1,2; Beispiele 1,7 * ---	1-10	
A	DD-A-260 869 (AKADEMIE DER WISSENSCHAFTEN DER DDR) ---	1-10	
A	DATABASE WPI Week 8328, Derwent Publications Ltd., London, GB; AN 83-708257 & JP-A-58 093 708 (ASAHI MEDICAL KK) 3. Juni 1983 * Zusammenfassung * ---	1-10	
A	EP-A-0 025 973 (ALIGENA AG) * Beispiel 36 * ---	1-4	RECHERCHIERTE SACHGEBIETE (Int.Cl.6)
A	DATABASE WPI Week 8350, Derwent Publications Ltd., London, GB; AN 83-841299 & JP-A-58 189 241 (KANEBO KK, KANEBO GOSEN KK) 4. November 1983 * Zusammenfassung * ---	1-3	B01D
A	DATABASE WPI Week 8328, Derwent Publications Ltd., London, GB; AN 83-707629 & JP-A-58 092 410 (ASAHI MEDICAL KK) 1. Juni 1983 * Zusammenfassung * ---	1,3	
Der vorliegende Recherchenbericht wurde für alle Patentansprüche erstellt			
Recherchenort BERLIN		Abschlußdatum der Recherche 24. Oktober 1994	Prüfer Cordero Alvarez, M
<b>KATEGORIE DER GENANNTEN DOKUMENTE</b> X : von besonderer Bedeutung allein betrachtet Y : von besonderer Bedeutung in Verbindung mit einer anderen Veröffentlichung derselben Kategorie A : technologischer Hintergrund O : schriftliche Offenbarung P : Zwischenliteratur T : der Erfindung zugrunde liegende Theorien oder Grundsätze E : älteres Patentdokument, das jedoch erst am oder nach dem Anmeldedatum veröffentlicht worden ist D : in der Anmeldung angeführtes Dokument L : aus andern Gründen angeführtes Dokument * : Mitglied der gleichen Patentfamilie, übereinstimmendes Dokument			

EPO FORM 1503 01.92 (P04C01)



Europäisches  
Patentamt

# EUROPÄISCHER RECHERCHENBERICHT

Nummer der Anmeldung  
EP 94 11 1140

EINSCHLÄGIGE DOKUMENTE			
Kategorie	Kennzeichnung des Dokuments mit Angabe, soweit erforderlich, der maßgeblichen Teile	Betrifft Anspruch	KLASSIFIKATION DER ANMELDUNG (Int.Cl.6)
A	GB-A-2 096 941 (VHTI PROF. AS ZLATAROV) * Ansprüche 1,3; Beispiel 1 * -----	1	
			RECHERCHIERTE SACHGEBIETE (Int.Cl.6)
Der vorliegende Recherchenbericht wurde für alle Patentansprüche erstellt			
Recherchemert	Abschlußdatum der Recherche	Prüfer	
BERLIN	24. Oktober 1994	Cordero Alvarez, M	
KATEGORIE DER GENANNTEN DOKUMENTE		T : der Erfindung zugrunde liegende Theorien oder Grundsätze E : älteres Patentedokument, das jedoch erst am oder nach dem Anmeldedatum veröffentlicht worden ist D : in der Anmeldung angeführtes Dokument L : aus andern Gründen angeführtes Dokument ..... & : Mitglied der gleichen Patentfamilie, übereinstimmendes Dokument	
X : von besonderer Bedeutung allein betrachtet Y : von besonderer Bedeutung in Verbindung mit einer andern Veröffentlichung derselben Kategorie A : technologischer Hintergrund O : nichtschriftliche Offenbarung P : Zwischenliteratur			

EPO FORM 1503 (03.81) (P04C01)

BEST AVAILABLE COPY